

Unidad F.4: Trabajo y energía
Física
Actividad de aprendizaje – Tabla de proceso térmico

Nota para el maestro: Pida al estudiante que complete la siguiente tabla. Para cada descripción, indique si el calor es ganado o perdido por el objeto, si el proceso es endotérmico o exotérmico, y si la cantidad de calor transferida (C) por cada objeto tiene un valor positivo o negativo. **Las respuestas están incluidas en la tabla para guiar al maestro.**

	Proceso	¿Calor perdido o ganado?	¿Endotérmico o exotérmico?	C: + o -
a.	Un <u>cubo de hielo</u> se coloca en un vaso de vidrio lleno de limonada a temperatura ambiente, para enfriar la bebida.	<i>ganado</i>	<i>Endo</i>	<i>+</i>
b.	Un <u>vaso de limonada</u> fría está sobre una mesa de picnic en una tarde calurosa bajo el sol y se calienta a 32°F.	<i>ganado</i>	<i>Endo</i>	<i>+</i>
c.	Las <u>hornillas</u> de una estufa eléctrica se apagan y se enfrían gradualmente a temperatura ambiente.	<i>perdido</i>	<i>Exo</i>	<i>-</i>
d.	El maestro saca un pedazo grande de <u>hielo seco</u> de un termo y lo coloca en agua. El hielo seco se sublima, produciendo dióxido de carbono gaseoso.	<i>ganado</i>	<i>Endo</i>	<i>+</i>
e.	El <u>vapor del agua</u> del aire húmedo se pega contra la ventana y se convierte en gotas de rocío.	<i>perdido</i>	<i>Exo</i>	<i>-</i>